PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(11) 国際公開番号 WO 92/07825 (51) 国際特許分類 5 C07C 323/60, 323/65, 381/04 A1 A61K 31/165 (43) 国際公開日 1992年5月14日 (14.05.1992) (21)国際出顧番号 POT/JP91/01506 (81) 指定国 1991年11月2日(02.11.91) AT(欧州特許), BE(欧州特許), CA, OH(欧州特許), (22)国際出題日 DE(欧州特許), DK(欧州特許), ES(欧州特許), FR(欧州特許), (30) 優先権データ GB(欧州特許), GR(欧州特許), IT(欧州特許), JP, KR, LU(欧州特許), NL(欧州特許), SE(欧州特許), US. 1990年11月5日(05.11.90) JΡ 特顯平2/299268 添付公開書類 国際調查報告書 (71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 大正製薬株式会社 (TAISHO PHARMACEUTICAL CO., LTD.)[JP/JP] 〒171 東京都豊島区高田3丁目24番1号 Tokyo, (JP) (72) 発明者;および (75) 発明者/出願人(米国についてのみ) 佐藤正和(SATO, Masakazu)[JP/JP] 〒365 埼玉県海巣市赤見台2丁目2番6-205号 Saitama, (JP) 川島 豊(KAWASHIMA, Yutaka)[JP/JP] 〒374 群馬県館林市赤生田町1731-1 Gunma, (JP) 畑山勝男(HATAYAMA, Katsuo)[JP/JP] 〒330 埼玉県大宮市堀崎町1200-215 Saitama, (JP) (74) 代理人 弁理士 北川富造(KITAGAWA, Tomizo) 〒171 東京都豊島区高田3丁目24番1号 大正製業株式会社内 Tokyo, (JP)

- (54) Title: PHENOL DERIVATIVE
- (54) 発明の名称 フェノール勝導体

$$X \longrightarrow VHCO-V-S \longrightarrow C(CH^3)^3$$

(57) Abstract

A phenol derivative represented by general formula (I) and its salt, wherein X represents C_1 to C_4 alkyl r C_1 to C_4 alkyl r C_1 to C_4 alkyl represents hydrogen or C_1 t C_4 alk xy; and A represents C_1 to C_4 alkylene, etc. These comp unds have an action of inhibiting ACAT and the formation of lipid peroxide and are useful as a remedy for a remark represents C_1 to C_4 alkylene, etc. These comp unds have an action of inhibiting ACAT and the formation of lipid peroxide and are useful as a remedy for a remark represents C_1 to C_4 alkylene, etc. These comp unds have an action of inhibiting ACAT and the formation of lipid peroxide and are useful as a remedy for a remark represents C_1 to C_4 alkylene, etc.

(57) 要約

定

$$X$$
NHCO-A-S
 $C(CH_3)_3$
 $C(CH_3)_3$

(式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基、その他を示す。)で表されるフェノール誘導体およびその塩。本発明の化合物は、ACAT阻害作用および過酸化脂質生成抑制作用を示し、動脈硬化用剤として有用である。

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出願のハンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AT オーストリア AU オーストラリア	ES スペイン	ML マリ
BB バルバードス	町 フィンランド	MN モンゴル
BE ベルギー	PR フランス	MR モーリタニア
BF ブルキナ・ファソ	GA ガボン	MWマラウイ
BG プルガリア	GI ギニア	NL オランダ
BJ ベナン	GB イギリス	NO ノルウェー
	GR ギリシャ	PL ポーランド
BR プラジル	HU ハンガリー	RO ルーマニア
CA 1+9	IT イタリー	SD スーダン
CF 中央アフリカ共和国	JP 日本	SE スウェーデン
CG コンゴー	KP 朝鮮民主主義人民共和国	SN、セネガル
CH スイス	KR 大林民国	SU ^t ソヴィエト連邦
CI コート・ジボアール	LI リヒテンシュタイン	TD frek
CM カメルーン	LK スリランカ	TG トーゴ
CS チェコスロバキア	LU ルクセンブルグ	US 米国
DE ドイツ	MC モナコ	
DK デンマーク	MG マダガスカル	

⁺SUの指定はロシア連邦の指定としての効力を有する。しかし、その指定が旧ソヴィエト連邦のロシア連邦以外の他の国で効力を 有するかは不明である。

明 細 書

フェノール誘導体

技術分野

4

本発明はフェノール誘導体に関し、さらに詳しくはアシルーコエンザイムA コレステロール アシルトランスフェラーゼ (以後ACATと称す) 阻害作用と過酸化脂質生成抑制作用を有するフェノール誘導体に関する。

背景技術

ACATは脂肪酸アシルーコエンザイムAとコレステロールからコレステロールエステルへの合成を触媒する酵素であり、生体内でのコレステロールのエステル化のほとんどが <math>ACAT の作用によってなされていることが知られている A. Spector et al, Prog. Lipid Res., 第18巻, 第31-53頁 (1979年)]。

また、実験的に作成したアテローム性動脈硬化巣においてはACAT活性の増大が認められることから、アテローム性動脈硬化巣でのコレステロールエステルの蓄積とACAT活性との関連性が指摘されている [St. Clair et al, Circ. Res., 第27巻, 第213-225頁 (1970年), St. Clair et al, Prog. Cardiovasc. Dis., 第26巻, 第109-132頁 (1983年), P.M. Kinnuen et al, Biochemistry, 第27巻, 第7344-7350頁 (1988年)]。

一方、食餌由来のコレステロールの吸収に際しては、腸管内に存在する遊離型のコレステロールが小腸粘膜内においてエステル化された後キロミクロンとしてリンパ管内に分泌されることが知られており、この際にも小腸粘膜内に存在するACATによるコレステロールのエステル化が大きく関与していることが知られている [K. E. Suck linget al, J. Lipid Res., 第26巻, 第647—671頁 (1985年), J. G. Heider et al, J. Lipid Res., 第34巻, 第176—183頁 (1983年)]。

この様に、ACAT阻害剤は動脈硬化巣に作用してコレステロールエステルの 蓄積を抑制することによりアテローム性動脈硬化の生成、進展を抑制し、また小 腸粘膜に作用してコレステロール吸収を抑制することが考えられる。

従来から知られているACAT阻害剤としてはアメリカ特許第4.623.662号明細 書に開示された置換尿素誘導体、特開昭60-41655号および特開昭63-253060号に 開示されたアニリド誘導体等があるが、それらの作用は未だ充分ではない。 また、フェノール誘導体には過酸化脂質生成抑制作用が報告されている化合物 が幾つか知られており、それらのうちプロブコールが高コレステロール治療剤と して適用されている。

しかしながら、現在強力な坑酸化作用とACAT阻害作用を合わせ持つ化合物は知られていない。

本発明は、より強力な坑酸化作用とACAT阻害作用を合わせ持ち、動脈硬化 用剤として有用な新規化合物を提供することを目的とする。

発明の開示

本発明の化合物は、下記式 1

$$\begin{array}{c} X \\ \text{NHCO-A-S} \\ & \begin{array}{c} C(CH_3)_3 \\ \\ C(CH_3)_3 \end{array} \end{array}$$

[式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基または式

$$-CH_2-S-(CH_2)_m-$$

(式中、mは $0\sim1$ 0の整数を示し、nは0、1または2を示す。)で表される基を示す。]で表されるフェノール誘導体およびその塩である。

本発明において、アルキル基とは直鎖または分枝鎖状のアルキル基であり、たとえばメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソプチル基、 t ープチル基である。アルコキシ基とは直鎖または分枝状のアルコキシ基であり、たとえばメトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、プトキシ基、イソプトキシ基、 t ープトキシ基である。アルキレン基とは直鎖または分枝鎖状のアルキレン基であり、たとえばメチレン基、エチレン基、トリメチレン基、ジメチルメチレン基、テトラメチレン基などである。

本発明の式」の化合物の塩とは薬理学的に許容されるものを意味し、たとえば

Ę

硫酸、塩酸、燐酸などの鉱酸との塩、酢酸、乳酸、酒石酸、フマール酸、マレイン酸、トリフルオロ酢酸、メタンスルホン酸などの有機酸との塩などが挙げられる。

また、本発明の式 I の化合物のうち好ましい化合物は実施例で示された化合物であり、さらに好ましくはN-[2-(3.5-ジ-t-プチル-4-E*D+シフェニルチオ) アセチル]-2.6-ジイソプロピルアニリン、<math>N-[2-(3.5-ジ-t-プチル-4-E*D+シフェニルチオ) アセチル]-2.4.6-F リメトキシアニリン、N-[3-(3.5-ジ-t-プチル-4-E*D+シフェニルチオ) プロピオニル $]-2.6-ジイソプロピルアニリン、<math>N-[2-\{6-[(3.5-ジ-t-プチル-4-E*D+シフェニル)$ テオ] ヘキシルチオ $\}$ アセチル $]-2.6-ジイソプロピルアニリンおよび<math>N-[2-\{6-[(3.5-ジ-t-プチル-4-E*D+シフェニル)$ チオ] ヘキシルスルホニル $\}$ アセチル]-2.6-ジイソプロピルアニリンおよび<math>] ロピルアニリンである。

式Iの化合物を動脈硬化の予防および治療剤に用いるためには、式Iの化合物を常用の増量剤、結合剤、崩壊剤、pH調節剤、溶解剤などを添加し、常用の製剤技術によって錠剤、丸剤、カプセル剤、顆粒剤、粉剤、液剤、乳剤、懸濁剤、注射剤などに調製することができる。

式 I の化合物は、成人の患者に対して 0.1 ~5000 mg / 日を数回に分けて経口または非経口で投与することができる。この投与量は疾病の種類、患者の年齢、体重、症状により適宜増減することができる。

式」の化合物は、たとえば次の方法で製造することができる。すなわち、

(1) 下記式 !!

(式中、X、YおよびAは前記と同意義であり、Halはハロゲン原子である。) で示されるアニリド誘導体を塩基の存在下に 2.6 - ジー t - プチルー4 - メルカ

プトフェノールと反応させることによって製造することができる。ここで用いられる塩基としては、たとえば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等の有機塩基、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、tープトキシカリウム等のアルコキシドのほか、水素化ナトリウム、水素化カリウム、ナトリウムアミド等が挙げられる。

(2)式 I の化合物のうち硫黄原子が酸化された化合物 (nが1または2)は、上記で得られた nが0の式 I の化合物をさらに反応に不活性な溶媒中で酸化して得ることができる。ここで用いられる酸化剤としては、過酸化水素、m-クロロ過安息香酸、過酢酸等が挙げられ、反応に不活性な溶媒としては、水、酢酸、メタノール、エタノール、イソプロパノール、t-ブタノール等のアルコール類、ジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテル類のほか、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、塩化メチレン、クロロホルム、アセトン等が挙げられる。

(3)式 I の化合物のうちmが 0 の化合物は、下記式 III

(式中、XおよびYは前記と同意義である。)で示される化合物と2.6-ジー tープチルー4-メチルチオフェノールとから、たとえばアゾジカルボン酸エス テルを用いるなどの一般的な非対称ジスルフィッドの合成法によって製造するこ とができる。

(4)式 I の化合物のうちmが 1 の化合物は、 2 , 6 - ジー t - ブチルー 4 - メチルチオフェノールをたとえば塩化スルフリルにてハロゲン化し、次いで塩基の存在下式 III の化合物と反応させることによって製造することができる。

なお、前記製法 (1) における下記式IV

$$Y = \begin{array}{c} X \\ \text{NHCO-CH}_2 - S - (CH_2)_m - \text{Hal} \\ X \\ \end{array}$$

(式中、XおよびYは前記と同意義であり、Halは Λ 口ゲン原子であり、mは 2 ~ 1 0 の整数であり、n は 0 、 1 または 2 である。)で示される中間体は、たとえば下記式

$$\mathbf{Y} = \underbrace{\mathbf{X}}_{\mathbf{N}\mathbf{HCO-CH_2-S-COCH_3}}$$

(式中、XおよびYは前記と同意義である。)で示される化合物のチオエステル部分をエステルを加水分解する通常の方法(たとえば、含水エタノール中水酸化カリウムと反応させる方法)で加水分解してチオール体とし、直ちにこれと式 Hal'-CH2-Hal

(式中、HalおよびHal'は同一または相異なるハロゲン原子である。)で示される化合物とを反応させ、さらに必要に応じて硫黄原子を酸化することによって製造することができる。ここで用いられる塩基としては、たとえば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基、トリエチルアミン、ジイソプロビルエチルアミン、ビリジン等の有機塩基が挙げられる。硫黄原子の酸化は前記と同様である。

産業上の利用可能性

本発明の化合物は、ウサギ小腸ミクロソームを用いたACAT阻害試験において有意な活性を示し、さらにヒト低比重リポタンパクを用いた過酸化脂質生成抑制試験において強力な抑制作用を示したことから、動脈硬化用剤として有用である。

発明を実施するための最良の形態

以下、実施例を挙げて本発明を詳細に説明する。

実施例1

N - [2 - (3.5 - ジ - t - ブチル - 4 - ヒドロキシフェニルチオ) アセチル] - 2.6 - ジイソプロピルアニリン(化合物 1)の製造

*N-(2-クロロアセチル)-2.6-ジイソプロピルアニリン(2.53g)、2.6-ジーtーブチルー4ーメルカプトフェノール(2.38g)、ヨウ化ナトリウム(1.5g)、炭酸カリウム(4.1g)およびジメチルホルムアミド(30ml)の混合物をアルゴン雰囲気下室温で16時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチルを加え、3%塩酸、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル:ヘキサン=1:2)に付して標記の化合物(4.25g)を得た。

融点 144~145.5℃

同様の操作により以下の化合物を得た。

N-[2-(3,5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニルチオ) アセチル] - 2.4.6-トリメトキシアニリン(化合物2)

融点110.5~112℃

実施例2

N-[3-(3,5-ジーtーブチルー4-ヒドロキシフェニルチオ)プロピオニル]-2,6-ジイソプロピルアニリン(化合物3)の製造

N-アクリロイル-2,6-ジイソプロピルアニリン(2.31g)、2,6-ジー t-ブチル-4-メルカプトフェノール(2.38g)、トリエチルアミン(1.0m 1)およびメタノール(200ml)の混合物をアルゴン雰囲気下室温で16時間撹 拌した。反応混合物を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒;酢酸エチル:ヘキサン=1:5)に付して標記の化合物(0.98g))を得た。

融点 157.5~160℃

実施例3

(2,6-ジイソプロピルフェニルアミノカルボニルメチル) - (3,5-ジーt-

プチルー4ーヒドロキシフェニル)ジスルフィッド(化合物4)の製造

2.6-9-t-7チル-4-メルカプトフェノール(4.77g)のエーテル(30 ml)溶液にアゾジカルボン酸ジエチルエステル(3.48g)のエーテル(2 ml)溶液を氷冷下に滴下した。反応混合物を室温で1時間攪拌した後、これにN-(2 ーメルカプトアセチル)-2.6-ジイソプロピルアニリン(4.73g)のエーテル(50 ml)懸濁液を加え、20分間攪拌した。 反応混合物を減圧留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル:へキサン=1:5)に付して無色プリズム晶の標記の化合物(3.93g)を得た。

融点 137~140℃

実施例4

2,6-ジーtーブチルー4-メチルチオフェノール(4.0g)の塩化メチレン(50ml)溶液に塩化スルフリル(1.27ml)を滴下し、3時間加熱還流した。反応混合物を減圧留去した後、これにアルゴン雰囲気下N-(2-メルカプトアセチル)-2,6-ジイソプロピルアニリン(2.9g)、炭酸カリウム(3.2g)およびジメチルホルムアミド(30ml)を加え、室温で2日間攪拌した。反応混合物に酢酸エチルを加え、3%塩酸、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル:へキサン=1:5)に付し、無色プリズム晶の標記の化合物(0.87g)を得た。

融点142~143℃

実施例5

 $N-\{2-\{2-[(3,5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ]エチルチオ}アセチル<math>\}-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 6)の製造$

 化メチレンで抽出した。塩化メチレン層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、 減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;塩化メ チレン:酢酸エチル=20:1)に付してN-[2-(2-クロロエチルチオ)アセ チル]-2,6-ジイソプロピルアニリン(5.3g)を得た。

融点 77~80℃

次いで、N-[2-(2-クロロエチルチオ)アセチル]-2.6-ジイソプロピルアニリン(3.14g)、2.6-ジーtーブチルー4ーメルカプトフェノール(2.38g)、炭酸カリウム(2.7g)およびジメチルホルムアミド(30ml)の混合物をアルゴン雰囲気下室温で16時間攪拌した。反応混合物に酢酸エチルを加え、3%塩酸、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残渣をシルカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル:ヘキサン=1:5)に付して標記の化合物(3.5g)を得た。

融点 128.5~129.5℃

同様の反応操作によって以下の化合物を得た。

 $N-\{2-\{3-[(3.5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ] プロビルチオ}アセチル<math>]-2.6-ジイソプロビルアニリン(化合物 7)$

融点 128~129℃

 $N-\{2-\{4-[(3.5-ジーt-プチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ] プチルチオ}アセチル<math>\}-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物8)$

融点 112~113.5℃

N- $(2-\{5-[(3,5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ]ペンチルチオ}$ アセチル)-2,6-ジイソプロビルアニリン(化合物9)

融点 90~93℃

 $N-\{2-\{6-\{(3,5-ジ-t-プチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ}$ + シルチオ $\}$ アセチル $\}$ -2 ,6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1 0 <math>)

融点 99.5~101℃

実施例6

 $N-\{2-\{2-[(3.5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ]ェチルスルホニル\}アセチル<math>\}-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物11)$ の

製造

融点166~168℃

次いで、N-[2-(2-クロロエチルスルホニル)アセチル]-2.6-ジイソプロピルアニリン (2.77g)、2.6-ジーtーブチルー4ーメルカプトフェノール(2.38g)、炭酸カリウム (2.7g)およびジメチルホルムアミド(30mー)の混合物をアルゴン雰囲気下室温で16時間攪拌した。反応混合物に酢酸エチルを加え、3%塩酸、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残渣をシルカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル: ヘキサン=1:5) に付して標記の化合物 (2.74g)を得た。

融点 133.5~134.5℃

同様の反応操作によって以下の化合物を得た。

融点 183~184℃

N- [2- {4-[(3.5-ジーtーブチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ]ブ チルスルホニル} アセチル] -2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1 3)

融点 147.5~148.5℃

 $N-\{2-\{5-[(3,5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ]ペンチルスルホニル<math>\}$ アセチル $\}$ $\}-2,6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1 4)$

融点 179.5~181℃

N- $\{2-\{6-[(3.5-ジ-t-プチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ\}$ へ キシルスルホニル $\}$ アセチル $\}$ - 2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1.5)融点 1.35.5~1.36.5℃

試験例1 [ACAT阻害作用]

ウサギ小腸ミクロソーム分画は常法に従って調製し、得られたミクロソーム分画を 0.1 規定ショ糖、 0.0 3 規定エチレンジアミン四酢酸 (EDTA) および 0.0 5 規定塩化カリウムを含む 0.0 4 規定燐酸カリウム緩衝液 (pH7.4) に懸濁した。被検薬はジメチルスルホキシドに溶解して調製した。

1%牛血清アルブミンを含む 0.05 規定燐酸緩衝液(p H 7.4)に上記ウサギ小腸ミクロソーム分画懸濁液(タンパク質量として 250 μg)および [1-14C]オレイル コエンザイム A を加え、さらにこれに各種濃度の被検薬を加え全量を 500 μ l とした。この混合物を 37℃で6分間インキュベートした後、クロロホルムとメタノールの混合液(混合比=2:1)を加え反応を停止した。攪拌後クロロホルム層を採取し、これを濃縮乾固した。これにコレステロールオレエートのクロロホルム溶液(濃度 10 mg/ml)30 μ l を加え、シリカゲル薄層板(メルク社製 キーゼルゲル Art 5715)にスポットし、ヘキサンと酢酸エチルの混合液(混合比=100:3)で展開した。コレステロールオレエートに相当する部分をかきとり、放射能活性を液体シンチレーションカウンター(アロカ社製しSС-3000)で測定した。被検薬を加えない試料についても同様に処理、測定した。これらの結果から、下記の式をもちいてACAT活性の抑制率(%)を求め、ICsa値を算出した。

ACAT活性抑制率(%)=

被検薬投与時のACAT活性-被検薬非投与時のACAT活性 被検薬非投与時のACAT活性

× 100

その結果を下記表に示した。

被検薬	活性の強さ	被検薬	活性の強さ
化合物 1	. ++	化合物 1 0	++++
化合物 3	++++	化合物 1 1	++
化合物 4	++	化合物 1 2	++
化合物 5	++	化合物 1 3	++
化合物 6	++	化合物 1 4	. ++
化合物 7	++	化合物 1 5	+++
化合物 8	++	CL277082	+
化合物 9	++	プロプコール	_

(注)

表中の記号は以下に示す活性の強さを示す。

活性の強さ | 1 ℃ 50値

- : 1000 n M以上 + : 1000~500 n M ++ : 500~100 n M +++ : 100~ 50 n M ++++ : 50~ 10 n M C L 277082: N-(2,4-ジフルオロフェニル)-N-[(4-ネオペンチルフェニル) メチル]-N-ヘプチルウレア プロブコール: 2,2-ビス[(4-ヒドロキシー3,5-ジーt-ブチル)フェニルチオ]

試験例2 [過酸化脂質生成抑制作用]

プロパン

ヒトLDL(低比重リポタンパク)を200μg/ml、2価の銅イオンを10μMを含むF-10培地(全量1ml)にジメチルスルホキシドに溶解した検体を適当量加え、37℃で6時間インキュペートした。反応混合物に10%トリクロロ酢酸溶液を添加して反応を停止させ、このうち1mlを分取し、0.67%チオバルビツール酸溶液1mlに加え、100℃で30分間加熱した。

反応混合物を3000回転/分で15分間遠心分離し、上澄中の過酸化物を530nmで比色定量を行い、検体の過酸化脂質生成抑制率を算出し、IC5g値を求めた。

結果を下記表に示した。

被検薬	活性の強さ
化合物 1	++
化合物 2	++
ブロブコール	++ .
CL277082	-

(注)

表中の記号は以下に示す活性の強さを示す。

活性の強さ I C sp値
- : 100 μ M 以上
+ : 100~10 μ M
++ : 10~ 1 μ M

CL277082:

N-(2.4-ジフルオロフェニル)-N-[(4-ネオペンチルフェニル) メチル]-N-ヘプチルウレア

プロブコール:

2. 2 - ビス [(4 - ヒドロキシー 3.5 - ジー t - ブチル) フェニルチオ] プロパン

請求の範囲

(1)式

Y NHCO-A-S OH
$$X C(CH_3)_3$$

[式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基または式

(式中、mは0~10の整数を示し、nは0、1または2を示す。)で表わされる基を示す。]で表されるフェノール誘導体およびその塩。

(2)式

[式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基または式

$$-CH_2-S-(CH_2)_{m}-(O)_{n}$$

(式中、mは $0\sim1$ 0の整数を示し、nは0、1または2を示す。)で表わされる基であり、Halはハロゲン原子である。)で示されるアニリド誘導体を塩基の存在下に2.6-ジーt-ブチル-4-メルカプトフェノールと反応させることを特徴とする式

[式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基または式

$$-CH_2-\S-(CH_2)_m-(O)_n$$

(式中、mは $0\sim1$ 0の整数を示し、nは0、1または2を示す。)で表わされる基を示す。〕で表されるフェノール誘導体およびその塩の製造方法。

È

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/JP91/01506

			. Or I would also	-10			diane all i			
	ATI N F SUBJ									
Int. C	~		=							
Int. C	:I C0/C	323/60,	323/65,	381/(J4,	AOI	K2T/T	00		
II. FIELDS SEA	ARCHED			·····						
		,	Ainimum Docume	entation Sea	rched 1					•
Classification Sys	tem			Classificati	on Syr	nbois				
	T i									
IPC	C07C	323/60,	323/65,	381/0)4,	A61	K31/1	65		
			Searched other							
	te	the Extent that	such Document	s are include	od in th	ne Fields	Searched	<u> </u>		
								_	<u> </u>	
	rs considere							Louis		alas Na 1
Category • \	Citation of Docum							Refer	vant to CI	
Si C 1 E:	P, A, 61- eptember laims 1 t ine 19, 1 ine 2, up xamples 4 EP, A1, AU, A, 8	1, 1986 0 3, 6, ower ri oper lef 1, 6, 10 190682	ght column t column t column 1, 13 to & DE, G	9. 86) o 10, umn, p n, pag 14 , 3674	13, age se 5	15,	,		1,	2
A ₁ C:	P, A, 03- pril 19, laims 1, ine 10, u Family: n	1991 (1 3, line pper ri	9. 04. 9 6, uppe	91), er lef	tc	olun			1,	2
								<u> </u>		
	ries of cited docum defining the genera		rt which is not	priori	tv date	and not	lished after in conflict	with the ap	plication	but cited
considered	to be of particular	relevance		"X" docu	ment o	f particu	ciple or the lar relevanc	e: the cialn	ned inven	tion cann
"E" earlier docu filing date	ument but publishe	a on or atter th	# international	be co	onalde	red nove	or canno	t be consi	dered to	invoive
"L" document v	which may throw o	doubts on prior	ity claim(s) or	"Y" docu	ment o	f particul	lar relevanc	e; the ciain	ed inven	tion cann
citation or c	other special reaso	n (as specified)		be co	nsider mbined	ed to inv	olve an inve ne or more	other suc	when the	ents, suc
"O" document r	eferring to an oral a	disclosure, use	. exhibition or	comb	ination	being c	bvlous to a of the same	person sk	illed in th	e art
"P" document p	ublished prior to the		filing date but	a uocui	пен п		301119		,	
IV. CERTIFICAT	rion	indu								
	I Completion of the	International S	earch	Date of M	ailing o	of this in	ternational	Search Re	port	
	13, 1992			Janua	ary	28,	1992	(28.	01.	92)
International Sear	ching Authority			Signature	of Aut	horized	Officer			
Japanes	e Patent	Office								

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (January 1985)

	明の属する						
国際特別	许分類(IPC	Int. CL C07	C323/60,3	23/65	, 3 ·	81/	0 4
Ⅱ. 国	祭調査を行	 った分野				• • • • •	
			た最小限算	· 料			
分類	体系	分		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
I	PC	C07C323/60, A61K31/165		•			
		最小限質料以外の分	受料で調査を行ったも	Ø			
Ⅲ.関ジ 引用文献の カテゴリー		-関する文献 (献名 及び一部の箇所が関連する	ときは、その関連する値	所の表示	請求	その範囲	囲の番号
X	TD A	, 61-197554(シ-		/ 1°	_	1.	•
PA	特 1 5 第 5 第 5 第 5 8 5 8 7 9 7 9 8 8 7 9 8 9 8 9 8 9 8 9 8 9 8 9 8 9 8	. 1986(01.09.1 来の範囲第1-3,6, 第4頁右下欄第19行 4,6,10,13-1 G,3674014&AU, A,8600771 ,03-95154(塩野 月.1991(19.04. Rの範囲第1,3項,第)行(ファミリーなし)	8,9-10, 一第5页左上楣; 4&EP, A1, 1 A, 865288(魏製楽株式会社) 91), 6页左上楣第6名	第2行, 90682 6 , 了一右上		1,	
「A」特に 「E」先行 「L」優先 若し。 (四頭 「O」口頭 「P」国際	文献ではある。 複主張に疑義 く は他の特別: 白を付す) による関示、(財ではなく、一般的技術水準を示すものが、国際出願日以後に公安されたものが、国際出願日以後に公安されたものを提起する文献又は他の文献の発行日な理由を確立するために引用する文献 使用、展示等に含及する文献 かつ優先権の主張の基礎となる出願の	のために引用するも	にはなく、発明 ののあって、られいと考えている。 であってよられている。 であって自の いたかでもの	の原理ス 該文献の るもの 族文献と	は理論 みで発 他の1	の理解 明の新 以上の
IV. 12	延						
国際調査を完		01. 92	国際調査報告の発送日 2 8	3.01.9	2		
国際調査機関	9		権限のある職員		4 H	9 1	6 0
E Z	太国特許	庁(ISA/JP)	特許庁審査官	塚 中	哲	连	图